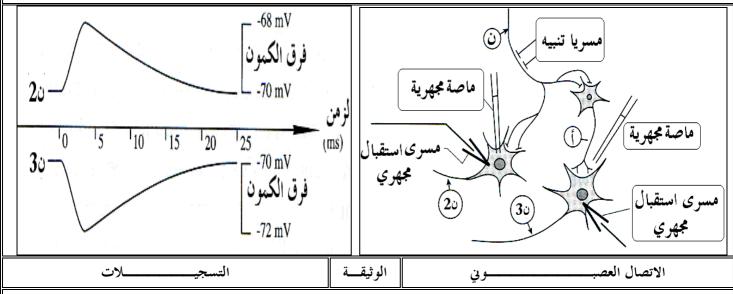
الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية وزارة التربية الوطنية

موضوع بكالوريا المادة: علوم الطبيعةو الحياة

الشعبة: علوم تجريبية

الموضوع الثاني (20 نقطة)



1/- حلل هذه التسجيلات.

2/- إذا علمت أن تنبيه المغزل العصبي العضلي في حالة المنعكس العضلي يسبب تقلص عضلة هذا المغزل, وضح بدقة أي من العصبونين الحركيين (ن2) أو (ن3) هو المتصل بالعضلة الباسطة؟ مع التوضيح بالرسم

3/- بواسطة ماصة مجهرية نضع مواد كميائية مختلفة على مستوى المشبك (ن-ن2)أو (أ-ن3)نقارن الاستجابة المسجلة في كل من (ن2) و (ن3)مع التسجيلات السابقة. النتائج مدونة في الجدول التالي:

بيكروتو كسين Picrotoxine	هض فالببرويك Acide Valproique	جــــابا GABA	اسبارتات Aspartate	المواد المضافة في المشبـك الاستجابــــــة
Y	Y	y	نعم	الاستجابة في(ن2).
צ	Y	نعم	7	الاستجابة في(ن ₃).
نعم	لا	بعد التنبيه في(ن): الاستجابة في (ن2).		
צ	نعم	الاستجابة في(ن3).		

^{*-} ماهو الدور الفيزيولوجي الذي تلعبه كل من اسبارتاتAspartate و جابا GABA (مواد موجودة أصلا في العضوية)

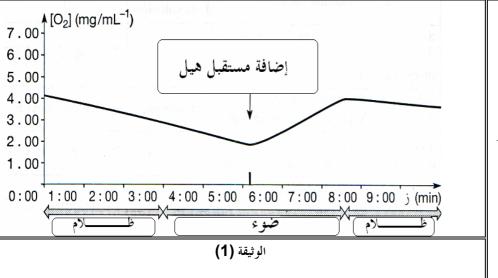
4/- ماهي الفرضيات التي تقترحها لتفسير آلية تأثير كل من حمض فالببرويكAcide Valproique بيكروتوكسين Picrotoxine على المستوى الجزيئي ؟

اقلب الصفحة	الصفحة 3/1	يتبــــع

^{*-} بين بالرسم آلية انتقال الرسالة العصبية على مستوى المشبك العصبي -العضلبي .

التمرين الثاني(8)نقاط):لغرض تحديد شروط ودور التفاعلات المرحلة الكيموضوئية لعملية التركيب الضوئي أجريت التجربتان التالية: التجربة الأولى: المرحلة(أ): نعزل معلق عضيات لخلايا نسيج أوراق نبات السبانخ يوضع المعلق في وسط به ماء يحتوي الأكسجين المشع (O¹⁸) بدلا من الأكسجين العادي (O¹⁶) ، و يعرض هذا المحضر للضوء النتائج المعادلة الكميائية التالية تلخص الننتائجا لمحصل عليها : $C_6H_{12}O_6 + 6^{18}O_2 + 6H_2O$

 $6CO_2 + 12H_2O^{18}$



المرحلة (ب): نعزل المعلق السابق في درجة PH=6.5 وبفضل تجارب مدعمة بالحاسوب (EXAO) نقيس تطور تركيز (C₂)

الأكسجين في هذا المعلق مع الزمن بوجود أو غياب الضوء مع إضافة مؤكسد في الوسط (مستقبل هيل)في اللحظة ز=6دقائق. و النتائج مدونة في منحى الوثيقة (1).

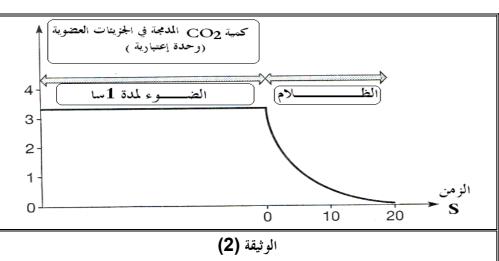
التجربة الثانية:

المرحلة (1):أجريت على معلق كييسات عزلت من صانعات خضراء. الخطوات والنتائج مدونة في الجدول التالى:

النتائج	الشروط	مكونات الوسط المحتوي على كييسات معزولة	الخطوات
عدم تكوين ال ATP	الضوء	محلول به مؤكسد ولكن خالي من ADP + P _i	1
تكوين ال ATP	الضوء	محلول به مؤكسد و ADP + P _i	2
عدم تكوين ال ATP	الظلام	محلول به مؤكسد و ADP + P _i	3
عدم تكوين ال ATP	الضوء	محلول به ADP + P _i و خالي من المؤكسد	4

المرحلة (2):

وضعت طحالب خضراء وحيدة الخلية في وسط غنى بCO₂به الكربون المشع(C¹⁴)عرضت لمدة 1سا لحزمة ضوء قوية ثم نقلت إلى الظلام وتم قياس كمية ف المادة العضوية للطحلب $^{14} extsf{CO}_2$ الأخضر و النتائج مدونة في منحني الوثيقة (2) التالية:



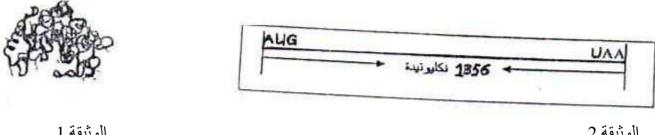
1- حلل وفسر نتائج مراحل كل تجربة .

2- استخلص بمخطط بسيط شروط تركيب ودور الجزيئات المركبة في المرحلة الكيموضوئية لعملية التركيب الضوئي.

اقلب الصفحة	الصفحة 3/2	يتبع
-------------	------------	------

التمرين الثالث: (05 نقاط).

تمثل الوثيقة (1) البنية الفراغية لإنزيم فنيل ألانين هيدروكسيلاز PHA بينما الوثيقة (2) فتمثل رسم تخطيطي للـ ARN m التي تحمل رسالة نركيب انزيم PHA .



الوثيقة 1 الوثيقة 2

1 ـ تعرف على البنية الفراغية التي يمثلها انزيم PHA . علل ؟

2 - مثل بالاعتماد على الصيغة العامة للاحماض الامينية الحمض الاميني الاول و الأخير ضمن السلسلة الببتيدية .

3 ـ بالاعتماد على معلوماتك حول تركيب البروتين و بالاستعانة بالوثيقة (2) المرفقة حدد عدد الاحماض الامينية عند انز بم PHA .

4 ـ تُمثل الوثيقة (3) مركبات تم الحصول عليها بعد اماهة انزيم البروتياز

1 NHE-CH-COOH	& HM -CH-COOH
PH = 5,06 Cys	PHL=536 CH3 CH3 Val
3 NHz-CH COOH	(cHe)4
PHI = 277. COOH . ASp.	

الوثيقة 3

أ ـ اكتب الشكل الشار دي للوحدات الاربعة للوثيقة (3) في الـ PH_{I} الخاص بها (3)

ب ـ حدد سلوك كل حمض أميني في المحلول ذو الـ PH= 5,5.

5 ـ من أجل تحديد خصائص الإنزيمات و طرق عملها تم اقتراح الوثيقة (4)التي تبين التفاعلات التالية: أ ـ غلوكوز + ATP + انزيم هكسوكيناز غلوكوز 6 فوسفات + ADP

$$E + S_1 \Longrightarrow ES_1 + Se \Longrightarrow ES_2 \Longrightarrow E+P_1+P_2 \longrightarrow E+S_1 \Longrightarrow ES_1 \Longrightarrow E+P_2 \longrightarrow E+S_2 \Longrightarrow E+P_2 \longrightarrow E+P_$$

ا-: صنف المواد التالية حسب موقعها في معادلة التفاعل ::

غلوكوز , غلوكوز 6 فوسفات ، P , S , ADP , ATP .

ب-: اعتمادا على معادلات الوثيقة (4) استخرج طرق عمل الانزيمات .

ج-: من خلال ما تقدم استخرج خواص الانزيمات.

التصحيح النموذجي المختصر و سلم التنقيط			
الأول: (07 نقاط) .			
سلم التنقيط	عناصر الإجابــــــة	رقم السؤال	
	*- التسجيل يبين الحالة الكهربائية للعصبون (ن2) و (ن3) حيث عند تنبيه العصبون الحسي (ن)نلاحظ:	-1	
ا 1ن	-زوال استقطاب (ن2).		
	*– تقلص العضلة ناتج عن وصول كمون العمل بعد مشبكي عبر ألياف العصبونات الحركية و الناتج عن زوال		
ن 2	الاستقطاب ، ومن التسجيل نجد تسجيل زوال استقطاب في (\dot{v}_2) فقط بينما سجل فرط استقطاب في (\dot{v}_3) .	-2	
	أي أن ₍₂ ن) هو العصبون الحركي الموصول بنفس العضلة الباسطة لأنه أحدث تقلص هذه العضلة.		
	الغضلة العضلة العضلة العضلة العضلة العضلة العضلة العضلة العضلة العالم العضلة العضلة القابضة العالم العضلة القابضة المناسطة المناسطة القابضة المناسطة المناس		
	*- إذا أضَّفنا مادة كميائية على مستوى المشبك و أحدثت استجابة العصبونات بعد مشبكية ،فإن لها نفس تأثير		
	الوسائط الكميائية للمشبك:نلاحظ أن الأسبارتات Aspartateيؤثر على العصبون الحركي (ن2) والجابا	-3	
ن 2	GABAله تأثير على (ن ₃)، ولأن المادتين موجودة أصلا في العضوية فيمكن استخلاص:		
	– الأسبارتات Aspartate: وسيط كميائي منبه (منشط) للمشبك بين (ن- ن2).		
	– الجابا GABA وسيط كميائي مثبط (كابح) للمشبك بين (أ- ن3).		
	کبون عبل قبل کی مشبکي کی مشبکي کی ون عبل بعد مشبکي PPSE		
	*- حمض فالببرويك Acide Valproique بيكروتوكسينPicrotoxine عند إضافتهما دون إحداث تنبيه ل(ن) لم		
	يلاحظ لهما أي تأثير على العصبونين الحركيين (ن2) و (ن3)،عند تنبيه (ن)النتائج تغيرت حيث:	-4	
	– في الحالة العادية نجد استجابة (ن2)لكن بوجود حمض فالببرويك Acide Valproique لا تحدث استجابة و منه		
	نستخلص أن هذه المادة حمض فالببرويك تمنع (تكبح) النقل المشبكي بين(ن– ن2). و ذلك بشغل مستقبلات		
	الأسبارتات.		
2ن	– نفس الشيء بالنسبة بيكروتوكسينPicrotoxine يمنع استجابة (ن3) التي كانت تحدث في الظروف العادية ننتخام أن هذه الدق كرمتركر بناقرم رتكري بالقلما الشكر بهزائد الديري وذاك شفار مستقر الاسترال		
	نستخلص أن هذه المادة بيكروتوكسين تمنع (تكبح) النقل المشبكي بين(أ– ن3). و ذلك بشغل مستقبلات الــــــــــــــــــــــــــــــــــ		
المجمـــــوع 7نقاط			
	الصفحة 3/1 يتبــــع		

التصحيح النموذجي المختصر و سلم التنقيط					
ن الثاني:(08 نقاط)					
سلم التنقيط	عناصر الإجابـــــة	رقم السؤال			
	* – تفسير نتائج مراحل كل تجربة: التجربة الأولى : المرحلة الأولى: عند استعمال ماء ذو أكسجين مشع ينطلق	-1			
	أكسجين مشعا يثبت أن مصدر الأكسجين المنطلق هو الماء (H ₂ O)نتيجة أكسدته خلال المرحلة الكيمو ضوئية للتركيب الضوئي				
1 ن	$2~ ext{H}_2 ext{O}$ الذي يدخل في بناء المادة العضوية الناتجة. $ ext{O}_2 + 4 ext{H}^+ + 4~ ext{e}^-$ الذي يدخل في بناء المادة العضوية الناتجة.				
	المرحلة الثانية: من خلال التجربة السابقة: ماهو مصير الالكترونات والبروتونات الناتجة ؟و كيف تصل إلى المادة العضوية؟				
	التحليل و التفسيير: خلال 6دقائق الأولى في الظلام أو في الضوء يبقى تركيز (O2)في المعلق المحتوي على العضيات الخلوية في تناقص				
	مستمر لغياب المستقبل ولأن المعلق يحتوي بالإضافة للصانعات الخضراء تتواجد الميتوكندري تستهلك أكسجين الوسط لأنها مقر الأكسدة				
	1 - - 				
2ن	عند اللحظة (ز=6د)وبإضافة مستقبل هيل يتسبب في ارتفاع تركيز (O ₂) نتيجة أكسدة الماء على مستوى الصانعات الخضراء بوجود الضوء ليرجع المستقبل (أكسدة إرجاعية)فيكون إنتاج (O ₂)أكبر من استهلاكه من قبل الميتوكندري.				
	الصوع ليرجع المستعبل (الحسنان إرجاعية)فيدون إنتاج (O ₂) البر من السهار في من المينو فنداري. بعد اللحظة(ز=6د)يقل تركيز (O ₂)بالرغم من وجود مستقبل هيل لأن المعلق في الظلام. – أي أن الضوء والمستقبل ضروريان لانطلاق				
	الأكسجين بواسطة الصانعة الخضراء ومنه فالماء يتأكسد بوجود الضوء ومستقبل الالكترونات(R) الذي يرجع .وفقا للمعادلة التالية:				
	$2H_2O \longrightarrow 4H^+ + 4 + 4 + O_2$				
	$2R + 4H^{+} + 4e \longrightarrow 2RH_{2}$				
	$2H_2O + 2R$ \longrightarrow $2RH_2 + O_2$ \longrightarrow $2RH_2 + O_2$ \longrightarrow $2RH_2 + O_3$ \longrightarrow $2RH_3 + O_$				
	صبح معدد المرحلة الأولى :التجربة1 : بوجود مؤكسد و الضوء لا يتشكل الــ ATP، و يرجع ذلك لغياب الــ ATP.				
	التجربة 2: بوجود مؤكسد و الضوء و الـ ADP و الـ Pi يتشكل الــ ATP.و ذلك لتوفر شروط تركيب الــ ATP				
	التجربة 3 : بوجود مؤكسد و الــ ADP و الــ Pi لا يتشكل الــ ATP.و ذلك لغياب الضوء.				
1.50ن	التجربة 4 : بوجود الضوء و الــ ADP و الــ Pi لا يتشكل الــ ATP.و ذلك لغياب المؤكسد.				
	المرحلة الثانية:*–دمج CO2في المواد العضوية الناتجة يستمر لمدة قصيرة (20ثانية)حتى بعد إيقاف الإضاءة ثم تتوقف تماما بعد ذلك.				
	أي يمكن استمرار تركيب المواد العضوية من CO ₂ في الظلام لمدة قصيرة جدا إذا سبقت بإضاءة، وهذا يؤكد أن المواد المتكونة في المرحلة				
	الكيموضوئية (ATP+ RH ₂) تستعمل في بناء المواد العضوية . بوجود الطاقة الضوئية المتصة بواسطة الأنظمة الضوئية يتحقق توازن				
	ديناميكي في تركيب (ATP + RH ₂) حيث تركب و تستهلك في تركيب المادة العضوية بنفس السرعة *- المخطط التوضيحي : يقتر ح مخططا توضيحا مثل المخططين التاليين:				
1.50ن		2			
01.30	الطاقة الضوئية الصوئية الصوئي	-2			
	غلاف الصانعة الحضراء				
	H ₀ O . Oldin :				
	CO ₂ ————————————————————————————————————				
	2 NADPH ATP المحلومة CeHricOs				
ن 2					
	مانعة خضراء				
	ترکیب الواد المضویة				
المجم المجم					
	الصفحـــــة 3/2				

	العلامة	عناصر الإجاب ،	السؤال
1	1	البنية ثالثية ـ التعليل: شديد الانطواء بظهور عدة بنيات ثانوية مَتْداً خَلَقًا عَلَى اللَّهُ اللَّا اللَّهُ اللَّالِي اللَّهُ اللَّا اللَّا اللَّا اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ اللّ	1
		البلية ناسية ـ التعليل. السيد الانطواء بطهور عده بنيات ناتوية متداخله من السيد الأميني الأول ضمن السلسلة المحمض الأميني الأميني الأول ضمن السلسلة المحمض الأميني الأميني الأول ضمن السلسلة المحمض الأميني الأميني الأميني الأميني الأميني الأميني الأميني المحمض الأميني المحمض الأميني الأميني المحمض الأميني المحمض الأميني الأميني المحمض الأميني الأميني المحمض المحمض المحمض المحمض الأميني المحمض	2
0.5	0.5	No.	
		R	
		الاخير :	
	1		
0.5		عدد الاحماض الامينية عند PHA:	3
		عدد الرامزات: 3 = 452 = 3 عدد الرامزات:	
0.5		عدد الاحماض الامينية: 452 - 2 = 450	
		التعليل AUG: رامزة البداية ترمز لـ Met يحذف عند نهاية التركيب	
		UAA: رامزة التوقف لا ترمز لأي حمض أميني .	
	1	ph = 5.5 الشكل الشاردي للأحماض الأمينية في الـ $ph i$ الخاص بكل واحد وسلوكه في الـ	4 - ب
0.25		(NH2-CH-COO)	
		CH2-SH.	
		PHi= cys Doos s) gue	
		5,06	
		(NH3+- CH- COO) NH2- CH- (S=)	
0.25		, , , , ,	
		CH2 CH2	
		I CHS	
		ph:= CooH CooH	
		2,77 ASP (2,77)	
		2,44	
		Nu + au	
		(N43+- CH- 60) -> (NH3+ CH- 600H)	
0.25		(CH) {	
) (4)	
		H3C CH3 CH3 CH3	
		PHIS SOL	
		PHi= 5.96 Val	
		All t	
0.25		(NH3+ CH- 600)	
		(cHr)4)> (NH3+- CH- COOH)	
		MH 2 (CH2) 4	
		DH:= a:	
		Sitt Lys	
		سلو له کا عه هٔ	
L			